

A volfram móltömege 183,9 g, a réz 63,54 g, így 0,1 mg tömegű volframban $6 \cdot 10^{23} / (183,9 \cdot 10^4) = 3,265 \cdot 10^{17}$, 0,1 mg tömegű rézben $6 \cdot 10^{23} / (63,54 \cdot 10^4) = 9,443 \cdot 10^{17}$ atom van.

A volframkristály elemi cellájának csúcsaiban lévő ionok nyolc cellához tartoznak, a középpontban lévő ion egyhez. Ezért egyetlen elemi cellához $8 \cdot (1/8) + 1 = 2$ ion tartozik, másképpen egy elemi cella tömege két atom tömegével egyenlő. Tehát 0,1 mg volfram atomjai $3,265 \cdot 10^{17} / 2 = 1,63 \cdot 10^{17}$ elemi cellát alkotnak.

A rézkristály elemi cellájának csúcsaiban lévő ionok nyolc, a lapközepeken lévő ionok két cellához tartoznak egyidejűleg. Egy elemi cella tömegét tehát $8 \cdot (1/8) + 6 \cdot (1/2) = 4$ atom tömege adja. 0,1 mg réz így $9,443 \cdot 10^{17} / 4 = 2,36 \cdot 10^{17}$ elemi cellából épül fel.

Gálfi Csaba (Bp., Liszt F. Ált. Isk., 8. o. t.)